⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭63-183540

| ၍Int _. Cl.⁴ | 識別記号 | 庁内整理番号 | 49公開 | 昭和63年(1988)7月28日 |
|--------------------------------------|------|-------------------------------|--------|------------------|
| A 61 K 45/00 31/675 | | 7252-4C 7252-4C | | |
| // C 07 D 451/00 453/00 455/00 | · | 7430-4C 7430-4C 7430-4C | | |
| 457/00 C 07 F 9/65 | | 7430-4C 6917-4H | 審査請求 有 | 発明の数 1 (全13頁) |

図発明の名称 新規制癌剤の製法

②特 願 昭61-252786

20出 願 昭52(1977)6月27日

砂特 願 昭52-76425の分割

優先権主張 1976年6月28日93オーストリア(AT) 1970A4728/76

⑫発 明 者 バシリイ・ノビシキー オーストリア国 1160 ウイーン アルネトガツセ

70/6

⑪出 願 人 バシリイ・ノビシキー オーストリア国 1160 ウイーン アルネトガツセ

70/6

邳代 理 人 弁理士 砂川 五郎

明細書の浄書(内容に変更なし) 8月 新田書

1. 発明の名称

新規制癌剤の製法

2. 特許請求の範囲

遊糠の形及び塩の形のアルカロイドをアルキル化剤、 代謝拮抗剤及び抗生物質並びにその他の窒素含有化合物 の群からなる制癌剤化合物と反応せしめること、そうし て場合により得られた反応生成物を生理的に許容される 酸との塩に変えることを特徴とする新規制癌剤の製法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、新規制癌剤の製法に関する。

新規化合物は、変異原性物質及び有毒生物防除剤としても使用できる。

遊蘿塩基の形の特定のアルカロイドのチオ燐酸エステルは、既に公知である。この種の公知誘導体の例は、クサノオウからのチオ燐酸ージー(エチレンイミド)-Nーベルベリノールーエチルアミド、チオ燐酸ートリー(Nーサンギナリノール)-エチルアミド及び縮合イソキノリン系の全アルカロイドのチオ燐酸アミド誘導体である

これらの化合物はすべて、制細胞作用を有する。しかしこれらは水に極めて難溶性であり、薬学的に応用するため有機溶剤に溶解しなければならないという欠点を有する。これらを溶解するには、水1.5部、分子量400のポリエチレングリコール1.5部及びジメチルスルホキシド2部の溶剤混合物が特に適当であることが実証された。特に、注射用溶液を調整するため溶剤として水を使用することは、常に同じ目的で有機溶剤を使用するより好ましいことは別としても、特にジメチルスルホキシドは毒性を示すので、製薬の目的に使用するには適当でない。ところで意外にも、前記有効成分を生理学的に許容しうる酸で塩に変えると、該有効成分をその制細胞作用を失なわず、また好ましくない副作用を起こさずに、水に易溶性の形に変えうることが判った。

-2-

-1-

更に、ほとんどすべてのアルカロイドは、常用の制癌 剤、例えばアルキル化剤、代謝拮抗剤等と反応させると、 出発物質より高い治療効果及びそれより著しく少ない中 毒作用を有する、特定の化合物になることが判った。

従って、本発明の対象は新規制癌性化合物の製法であって、場合により自体制癌作用を有していてもよいアルカロイドと、好ましくはアルキル化剤、代謝拮抗剤及び抗生物質並びにその他の窒素含有有機化合物の群から成る、他の制癌剤と反応させ、得られた生成物を場合により製薬に使用しうる塩に変え、その際塩基チオ燐酸ートリー(Nーサンギナリノール)ーエチルアミド、チオ燐酸ージー(エチレンイミド)ーNーベルベリノールーエチルアミド及び縮合イソキノリン系ーアルカロイドのN、N'、N"ートリエチレンチオ燐酸アミド誘導体はクサノオウから抽出されていることを特徴とする。

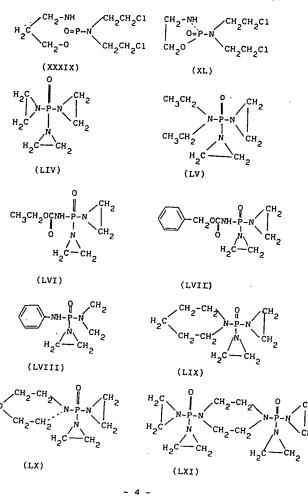
(特)

÷

アルカロイド成分としては、コプチシン、スチロピン、ベルベリン、プロトピン、アロークリプトピン、スパルテイン、コリサミン、ケリジメタン、オキシサンギナリン、ケリドン、サンギナリン、ジヒドロキシサンギナリン、ケリドニン、ホモケリドニン、メトキシケリドニン、ケレリスリン、ケリルチン、ウインプラスチンが特に適当であることが判明した。

本発明の反応に使用する制癌剤としては、特に下記の ものが該当する;

-3-



窒素ロスト (Stickstofflost) 、シクロホスファミド、 トリアムシコン、クロラムブシル、ブサルフアン、

ナイトミン、マンニトールー窒素ロスト、アメトプテリン、6ーメルカプトープリン、5ーフルオロウラジル、シトシンーアラビノシド、ヴインカロイコプラスチン、ヴインクリスチン、ポドフイリン、アクチノマイシンC、アクチノマイシンD、ミトラマイシン、マイトマイシンC、アドリアマイシン、プレオマイシン、アスパラギナーゼ、イベンズメチシン(ibenzmethycin)、

- 7 -

2 -O-CH2 -CH2 -Xtt-CH2 -CH2 -N-CH2 -CH2 - CH3

を表し、Y=S、X=O、n=1の場合、R² は

-9-

(式中RはH又はCH3 を表す)。 本発明は、また、一般式(I);

$$\begin{pmatrix}
R_{1} & Y_{1} & R_{1} & Y_{1} & R_{1} \\
R_{2} & R_{3} & R_{4}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{1} & Y_{1} & R_{8} \\
R_{12} & X_{1} & R_{9} \\
R_{10} & R_{10}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{1} & Y_{1} & R_{8} \\
R_{12} & X_{1} & R_{9} \\
R_{10} & R_{10}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{1} & Y_{1} & R_{8} \\
R_{12} & X_{1} & R_{9} \\
R_{10} & R_{10}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{1} & Y_{1} & R_{8} \\
R_{12} & X_{1} & R_{9} \\
R_{10} & R_{10}
\end{pmatrix}$$

[式中R1、R2 及びR3 はそれぞれ独立に水素又はメト キン基を表し、その際R1 とR2 又はR2 とR3 は一緒 のメチレンジオキシ基を表してもよく、R4 及びR5 は、 これらが結合している炭素原子と共に、場合により全部 又は一部分脱水素されたフェニル基又はナフチル基を形 成し、これらはメトキシ、ヒドロキシ又はジオキシメチ ルで置換されていてよく、その際R7 はH又は=O又は CH2-CO-CH2 -鎖を介して結合した同じ環系を表 し、R6 はCH3 を表し、1,2位及び/又は7,8位 には二重結合が存在していてよく、またR6 及びR7 は、 これらが結合している炭素原子及び窒素原子と共に、場 合により一部分脱水素されたペンゼン環若くはナフタリ ン環を形成し、これらの環はメトキシ基、オキソ基、メ チル基又はジオキシメチル基で置換されていてよく、そ の際C-N-結合は1, 2-位には存在しなくてよく、 R4 及びR5 は水業を表し、R8 +R9 及びR11+R12 は-CH2-CH2-を表し、Y=S、X=N及びp= 2の場合、R3は-CH2-CH2-、-CH2-CH

-8-

体は除く] で示されるアルカロイドの新規構誘導体及び その、薬理学的に許容しうる酸との塩を製法に関し、一 般式 (II)

[式中RI ~R7 は前記のものを表す]で示されるアルカロイド又はその塩を一般式;

$$\begin{array}{c|c}
R_{11} & \uparrow & R_{8} \\
R_{12} & \downarrow & R_{9} \\
R_{10} & \downarrow & R_{9}
\end{array}$$

[式中X、Y、p及びR8 ~R12は前記のものを表す] の化合物と反応させ、反応生成物を場合により塩に変え ることを特徴とする。

塩形成は、実際的には、自体充分水溶性であって、従って充分水溶性の塩を生ずる生理学的に無害の酸なら何を用いても実施することができる。経済的理由から、塩酸を使用し、それにより相応する塩酸塩を生ずるのが有利である。

本発明により得られる新規アルカロイドーチオ燐酸アミドー塩は、制細胞作用及び従って薬理作用の点で対応

する塩基とは異なることがない。しかし、本発明による 化合物は、その著しく良好な水溶性のため容易かつ正確 に計量でき、従来必ず使用された有機溶剤に基づく有害 な副作用を生じない。

式(II)のアルカロイドの塩の形のものとしては、ベルベリン、サンギナリンの塩、特に塩酸塩、並びにクサノオウ及びその他のアルカロイドの塩が問題になる。

本発明方法は、アルカロイド塩を制細胞剤と、好ましくは溶剤又は溶剤混合物中で、高めた温度で反応させることによって実施させる。しかし、まずアルカロイド塩 基をチオ燐酸アミドと反応させ、その後反応生成物を塩に変えることもできる。制細胞剤とアルカロイドとの化合物を有機溶剤中でその都度所望の酸と反応させるのが有利であり、その際造塩後、その都度の塩を沈殿させるか、又は水或いは酸水溶液と振盪することによって水溶液中に抽出することが出来る。

次に、実施例に基づいて本発明を詳述するが、本発明 はこれに限定されるものではない。

例1

160mg(0.453mモル)のケリドリン(2-メチルー3'ーヒドロキシー7,8,6',7'ーピスーメチレンジオキシー1,2,3,4,3',4'ーヘキサヒドロー(ナフトー1',2';3,4ーイソキノリン))(融点135°C)と120mg(0.634mモル)のトリエチレンチオ燐酸アミド(以下単にチオ燐酸

-11'-

%、融点は65~75°C。

3モルのケレリトリン+1モルのチオ燐酸アミド

分析値 C66H69N6 O15PSとして

計算値 C64.48、H5.40、N6.54、

P2. 41, S2, 49%

実験値 C64. 92、65. 17; H5. 37、

5. 35; N6. 22, 5. 69;

P2. 37, 2. 49;

S 2. 35, 2. 10%

ェーテル中再結晶。融点75~79 (3:1)

実験値 C62.69;N5.37,N6.55例3

50g(0.15mモル)のコプチジンと90g(0.48mモル)のチオ燐酸アミドとを70gの無水ジオキサン中で遅流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸した。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤を10㎜Hgの真空中でとばす。乾燥残渣をエーテルとクロロホルムとで洗い27gのチオ燐酸ージー(エチレンイミド)ーNーベルベリノールーエチルアミドが黄白色の結晶形で得られる。収率理論値に対し22.5%

分析値 C25H27N6 O5 PSとして

計算値 C57.02、H5.16、N10.64、

P5. 88. S6. 08%

実験値 C56.98、H5.11、N10.37、

P5. 64. S6. 00%

アミドと略称する)とを65mlのベンゾールに溶かし、この溶液を遠流冷却器を付したコルベン中で2時間遠流する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤を除去する。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料を除去する。黄色結晶物として500mのチオ燐酸トリー(Nーケリドニール)ーエチルアミドがえられる。収率17.86重量%(対理論値)融点は121~123°C。

(3モルのケリドニン+1モルのチオ燐酸アミド)

分析値 C66H75N6 O18PSとして

計算値 S2.45、P2.37、N6.44、

H5. 79, C60. 82%

実験値 C61.14、61.32; H5.76、

5. 77; N5, 94, 5, 83;

\$2.39,1.89;

P2, 40, 2. 29%

M2

950g(2.6mモル)のケレリトリンと120g(0.634mモル)のチオ燐酸アミドとを50gのクロロホルムに溶かし、この溶液を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料を除去する。300gのチオ燐酸ートリー(Nーケレリトリノール)ーエチルアミドが褐色の固体としてえられる。収率理論値に対し28.04重量

-12-

514

300mg(0.709mモル)のLースパルティンと105mg(0.555mモル)のチオ燐酸アミドとをベンソール21ml中で遠流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。溶剤をとばし乾燥残渣を注棄深くエーテルで洗い、未反応の原料をのぞく。20mgの黄色樹脂状物が得られる。理論値に対し4;94重量%の収率である。

1モルのL-スパルテイン+2モルのチオ燐酸アミド

分析值

実験値 C40.89、H6.51、N9.99、

S9. 66%

*1*915

300mg(0.709mモル)のLースパルティンと500mg(1.791mモル)のN, Nービスー(2ークロルエチル)N', Oープロピレン燐酸エステルジアミドとを65mlクロロホルム中、環流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた化合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣をエーテルで注意深く洗い、未反応の原料をのぞく。280mgの白色固形物が得られる。理論値に対し収率35重量%。

1 モルのL ースパルティン+2 モル (N, N ーピス - (2 ークロルエチル) N' , O ープロピレン燐酸エステル ジアミド) 。

分析值

実験値 C38.29、38.24、H7.01、
7.01、N8.76、8.74;
P8.41、8.52%
メタノール溶解性生成物に融点37°C

ケリドニウムマジスの遊離総アルカロイド(平均分子 型363.67)の1gと1gのN、Nービスー(2ークロルエチル)N'、Oープロピレン燐酸エステルジア ミドとを50mlのクロロホルムにとかし遠流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた生成物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料をのぞく。300mgの淡褐色の 固形目的物が得られる。収率15重盘%。

融点 60~ 65°C 156~160°C

(1-1) 1モルのゲリドニウムマヂウスの総アルカロイド+1モルの(N, N, ーピス-(2-クロルエチル)N', Oープロピレン燐酸エステルジアミド分析

計算値 N6.64、P4.89、CL 11.20% 実験値 C48.70、48.46、H5.34、 5.38、N5.71、5.74; P3.95、CL 19.06%

*6*47

-15-

エステルジアミド

分析 C67H74H5 O18PC12 として 計算値 N49.85、H5.88、N6.45、 P4.76、CL10.90% 実験値 C50.72、H5.31、N5.41、 50.21、5.24、5.37、 P3.81、CL7.20%

3.67, 7.35%

例9

500mg(1.415mモル)のプロトピンと491.66mg(1.762mモル)のN,Nーピスー(β-クロルエチル)ーN',Oープロピレンー燐酸エステルジアミドとを用いる例6同様の反応を行う。610mgの帯 黄結晶状の目的物が得られる。融点239°C-240°C 収率61.513重量%。

(2-1) 2 モルのプロトピン+1 モルの (N, N-ビス $-(\beta-\rho$ ロルエチル) -N' , O-プロピレン燐酸エステルジアミド

分析 C47H55N4 O13PCL 2 として 計算値 N55. 24、H5. 81、N5. 48、 P3. 03、CL 6. 93%

実験値 C56.14、H5.25、N4.85、 55.89、5.22、4.69

P 2. 98, Cl 9. 10% 2. 95, 8. 21% 2500mg (7.15mモル)、サンギナリン (融点 267°C)と3230mg (11.57mモル)のN、Nーピスー (2ークロルエチル)ーN'、Oープロピレンー燐酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。褐色固形の目的物1090mgが得られる。融点274°C-276°C 収率33.74重量%。

(1-1) 1モルのサンギナリン+1モルの(N, N-ピス-(2-クロルエチル)-N', O-プロピレン燐酸エステルジアミド

分析 C27H32N3 O8 PCL 2 として

計算値 N51.60、H5.13、N6.69、

P4. 93, CL 11. 29%

実験値 C50.1、H5.10、N6.51、 P4.81、CL14.2% C50.3、H5.12、N6.47、 P4.72, CL13.8%

*5*18

 $2580 \, \mathrm{mg}$ (7.30 m モル)のケリドニンと $1550 \, \mathrm{mg}$ (5.55 m モル)のN, N - ビス - (β - クロルエチル) - N', O - プロピレン - 燐酸エステルジアミドを用いて例 6 同様の反応を行う。 $2300 \, \mathrm{mg}$ の黄色結晶状の目的物が得られる。 融点 $270 \, \mathrm{C} - 274 \, \mathrm{C}$ 収率 $55.69 \, \mathrm{mg}$ %。

(1-1) 1モルのケリドニン+1モルの (N, N-U)ス- $(\beta-\rho$ ロルエチル)-N', O-プロピレン燐酸

-16-

6410

650g(1.779mモル)のケレリトリンと49
1.6g(1.762mモル)のN, Nービスー(βークロルエチル)ーN', Oープロピレンー燐酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。520gの褐色固形物が得られる。融点185°C-190°C 収率45.547重量%。

(1-1) 1 モルのケレリトリン+ 1 モルの (N, N-1) N-1 N-

分析 C28H36N3 O8 PCL 2 として

計算値 C52.18、H5.63、N6.51、 P4.80、CL11.0%

実験値 C50.98、H5.24、N6.06、 51.67、 5.31、 6.22%

P4. 95, CL 13. 10

5411

700mg (1.895mモル)のアロクリプトピンと568.6mg (2.03mモル)のN, Nーピスー(βークロルエチル)ーN', Oープロピレン燐酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。650mgの帯 黄結晶生成物が得られる。融点155°C-160°C 収率51.31重量%。

 ン燐酸エステルジアミド。

分析 C49H63N4 O13PC12 として

計算值 N57.81、H6.23、N5.50、 P3. 04, CL 6. 96%

実験値 C58.25、54.84、H6.27、 6. 16, N5. 40, 5. 62, P2. 53 2. 51, CL 7. 41; 5. 26%

6112

50mg (0. 156mモル) のコプチジンと150mg (0. 537m ϵn) δN , $N - \epsilon z - (\beta - \beta n) x$ チル) - N', 〇-プロピレン燐酸エステルジアミドと を反応させる。

23gの白色結晶状の目的物が得られる。収率11.5

(2-1) 2モルのコプチジン及び1モルの (N, N-ピスー $(\beta- \rho u)$ エチル) - N , 0 - T u ピレン燐酸エステルジアミド。

分析 C45H75N4 PC12 O11として

分析值 N58.76、H4.93、N6.09、

P3. 36, CL 7. 70%

実験値 C58.52、H4.79、N6.00、

P3. 11, CL 7. 98%

*6*413

70mg(0.175m モル) のコルヒチンと 45mg(0. 237mモル) のチオ燐酸アミドとを20mmの70

-19-

(1-1) 1 $\pm \nu$ 0 $\pm \nu$ 1 $\pm \nu$ 1 $\pm \nu$ 0 $\pm \nu$ 0 $\pm \nu$ 2 - (2-クロルエチル) - N', 〇ープロピレン燐酸エ ステルジアミド

分析 C29H42N3 PCL2O9 として 計算値 N51、32、H6、23、N6、19、

P4. 59, CL 10. 44%

実験値 C51.10、H6.20、N6.14、

P4. 09, CL 11. 36%

例15

1000mgの5-フルオルウラシル (トリスー (ヒド ロキシメチル) -アミノメタン塩として) と400mgの L-スパルテイン硫酸塩とを25㎡の蒸留水にとかし、 混合物を遠流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸す る。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾 燥した残渣を注意深くエーテル及びクロロホルムで洗う。

1300gの白色結晶状の目的物が得られる。融点 240°C(分解)、収率理論値に対し93重量%(添 付図面参照)

分析

分析值

実験値 C19.85、H4.34、N11.43%

-21-

CHCL3溶解性 CHCL3+水溶性

C 55.04 C 69.71

H 8.15 H 9.85

0 ホルムにとかし、混合物を還流冷却器を付したコルベ ン中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色 し溶剤をとばす。乾燥した残渣を注意深くエーテルで洗 い、未反応の原料を除く。5.2mgのチオ燐酸ージー(エチレンイミド) -N-コルヒチノールアミドが帯黄室 形物として得られる収率理論値に対し45.217重量

(1-1) コルヒチン+1モルのチオホスホル酸アミド

C28H37N4 O8 PSとして

計算値 N57.13、H6.33、N9.51、

P5. 26, S5. 44%

実験値 C57.23、H6.38、N9.59、

P6. 00, S6. 01%

C57. 14, H6. 31, N9. 48,

P5. 70, S5. 69%

例14

60mg(0.15men)のコルヒチンと150mg(0. 54m モル) のN, N-ビスー (2-クロルエチル) -N', O-プロピレン燐酸エステルジアミドとを25 mlのクロロホルムにとかし、その混合物を還流冷却器を 付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた混合物を 活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエー テルで洗い、未反応の原料を除く。90mgの白色結晶状 の目的物が得られる。エーテル溶解部分の融点は39~ 41° C

-20-

N 11.72 N 10.86

融点 275°C

例16

700mgのケリドニウムマジウスの総アルカロイド (平均分子量353.67)と250mgの5ーフルオルウ ラシル (トリスー (ヒドロキシメチル) ーアミノメタン 塩として)とを用い190mgの黄金褐色の結晶目的物を 得た。収率は理論量に対し20重量%で融点は185~ 220° Cである。

分析

分析值

実験値 C29.24、H2.51、N12.87%

7.00mgのケリドニンヒドロクロリドと250mgの5 ーフルオルウラシル (トリスー (ヒトロキシメチル) ー アミノメタン塩として)を用い250mgの帯黄色結晶状 目的物を得られた。収率理論量に対し26.3重量%

分析値 C37.99、H3.31、N8.01% CHCL3溶解性 C56.04、H4.78、

N3.18

融点 118~119°C

500mgのプロトピンと250mgの5ーフルオルウラ シル (トリスー (ヒドロキシメチル) ーアミノメタン塩 として)を用いて480mgの白色結晶状の目的物が得られた。収率理論値に対し64重量%。

4416

分析値 C35.57、H2.88、N11.04% CHCL3溶解性 C59.11、H4.98、

N4.38%

(融点 195~197°C)

Ø41 S

100mgのデスアセチルーNーメチルーコルヒニンと250mgの5ーフルオルウラシル(トリスー(ヒドロキシメチル)ーアミノメタン塩として)を使用し340mgのパラ色の結晶状目的物を得られる。収率理論値に対し97重量%、融点 257°C

分析值

実験値 C21.25、H2.02、N11.60% 例20

750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩として)と1650mgのサンギナリンクロリドとを25mlの蒸留水に溶かし、混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。反応混合物を溜去し、乾燥した残渣を注意深くエーテルとクロロホルムで洗う。

850mgの灰色の結晶性の生成物が得られる。このものを水で処理する。次記結果がえられる。

A) クロロホルム溶液を溜去することにより

-23-

ベルベリンーHCL 塩とを35mの蒸留水に溶かし、混合物を遠流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。 乾燥した残渣を注意深くエーテルとクロロホルムで続いて水で洗う。

次の結果がえられる。

A) 水溶性生成物

実験値 C36.77、H6.68、N10.78% 融点 116~118°C

B) 不溶解性生成物

実験値 C53.81、H4.87、N3.16%

C)クロロホルム溶解性及び水溶性生成物

実験値 C36.03、H6.48、N11.85%

D) クロロホルム溶解性

実験値 C48.53、H7.7、N7.4% 例23~33

上記と同様に反応を行った。以下に反応原料及び溶剤を記載する。

比率はその割合で (元素分析) 原料が反応させられているものについてのものである。

6123

190mgのアコニチン、45mgのチオテーパを20ml のクロロホルム中で。2:1白色結晶 融点 197~ 200°C、C60.30、H7.22、N4.38% P2.09、S2.16%

1:1 黄色結晶 融点 210~211°C、

実験値 C62.77、H4.48、N3.58% 融点 107°C

B) 水溶液を溜去することにより

実験値 C32.64、H5.58、N13.4%

融点 135°C、230°C

C) クロロホルム溶解性残渣

及び水溶性残渣

実験値 C36.23、H5.33、N11.33% 例21

750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキンメチル)-アミノメタン塩として)と1750mgのケレリトリンとを25mlの蒸留水に溶かし、その混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。乾燥残渣を注意深くエーテルとクロロホルムとで洗う。

1400mgの暗色の結晶性の生成物で水処理されるものが得られる。次記結果がえられる。

A) クロロホルム溶解性生成物

実験値 C67.1、H4.74、N4.02%

融点 180°C

B) 水溶性生成物

実験値 C37.41、H6.54、N14.83% 例22

· 750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロ キシメチル)-アミノメタン塩として)と1800mgの

-24-

C57. 54, H7. 12, N6. 71, P3. 6 S3. 73

針状 融点 190~192°C、 C54.83、H6.98、N8.74%

11mlのクロロホルム中130mgのブルシン、45mg のチオテーパ

3:1 融点 245~246°C

C47. 98, H6. 57, N9. 08

P2. 2, S2. 23

白色結晶融点 231~233°C

C50. 17, H5. 54, N8. 44

P2.85

無色結晶融点 240~243°C

C48. 22, H5. 33, N7. 91

P3.25

例25

12mlのクロロホルム、150mgのチンコミン、45mgのチオテーパ

融点 240~258°C、C55.01、H6.85、

N16. 28, P9. 03, S9. 47

融点 45~46°C、C45.73、H6.64

N19. 21, P12. 73

Ø426

320mgナルコチン、49mgのチオテーパ、10mlク

ロロホルム。

(1:1) 融点 225~226°C C55.34、 H5. 69, N9. 52, P4. 98, S5. 29 **%**127

180mgのベラトリン、45mgのチオテーパ、9mlの クロロホルム

融点 118~120°C、C57.02、H7.91、 N6. 98, P3. 8, S4. 0%

融点 108~120°C、C56.72、H7.50、

N5. 79, P3. 25

融点 104~106°C、C53.40、H6.82、 N5. 41, P2. 65

例28

200mgピロカルピン、HCL、50mgのメトトレキ サートーNa(Nー {Pー< [(2, 4ージアミノー6 ープテリジニル) ーメチル] ーメチルアミノ>ーベンソ イル} ーグルタミン酸、7.5ml水。

室温での反応。

C53. 61, H6. 76, N12. 28%, 融点 175~180°C

C52. 22, H6. 70, N12. 22%,

融点 147~157°C (クロロホルム可溶性)、

C48. 72, H6. 41, N10. 49%, 融点 189~197°C

-27-

12㎡。収量36㎏=理論量の34.3% C44. 72, H6. 30, N17077, P14.04、S12.71%、融点45~47°C

プロトリプトピン50mg、チオテーパ45mg、クロロ ホルム9ml。収量32mg=理論量の33.7% C45. 22, H6. 36, N17. 42% 融点 85~86°C C57. 11, H6. 28, N10. 69% 融点 115~118°C 針状晶

*6*134

ケリドニン 0. 22Mmol (80mg)及びジピヌム (1, 4-ジー[N, N-(ジェチレン) -ホスフアミド] ーピペラジン) 0. 12Mmol (40mg)をクロロホル ム 1 2 miにとかし、この混合物を遠流冷却器付きフラス コ中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色 し、残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発 物質を除去する。こうして最終生成物30gを得た。

分析値 C92H108 N10P2 O26として

計算値 C60.32%、H5.94%、N7.64% P3. 38%

実験値 C61.11%、H5.92%、N7,18% P3. 29%

-29-

(水溶性)、

C50. 77, H6. 24, N10. 56%,

融点 147~167°C

(エーテル可溶性)

例29

クリン700mg、エンドキサン500mg、クロロホル 415ml

1:2 C53.06, H6.20, N7.06,

P5. 3, CL 11. 67%,

融点 268~270°C

6430

ナルコチン360mg、エンドキサン500mg、クロロ ホルム 9 ml

C47. 50, H5. 67, N6. 86, P5. 96, CL 14. 51% 融点143°C、クロロホルム可溶 件。

C46. 02, H5. 52, N7. 14, P6. 11, CL 16.02%、融点78°C、エーテル可溶性。 Ø431

ケリドニンHCL100mg、メトトレキサート50mg、 水7回。3時間煮沸。沈殿をろ別する。 C59. 86, H5. 16, N5. 13%, 融点260~265°C

例32

プロトピン60mg、チオテーパ45mg、クロロホルム

-28-

例35

ケレリトリン80g (0. 22Mmol)及びジピヌム4 Omg (O. 12Mmol)を用いて例1と同様に反応を実施 する。こうして最終生成物32mgを得た。

C96H100 N10P2 O22として

計算値 C63.78%、H5.57%、N7.74% P3. 42%

実験値 C62.15%、H5.12%、N7.08% P3. 02%

Ø136 ⋅

サンギナリン80mg(0.23Mmol)及びジピヌム4 Omg (O. 12Mmol)を用いて例34と同様に反応を行 う。36mgの最終生成物を得た。

C92H84N10P2 O22ELT

計算値 C63.37%、H4.85%、N8.03% P3. 55%

実験値 C63.34%、H4.81%、N8.10% P3. 21%

例37

クサノオウ(Chelidonium majus L) の全アルカロイド (平均分子量353)120mg(0.34Mmol)及びジ ピヌム40mg (0. 12Mmol)を用いて例34により反 応を行う。27mgの最終生成物を得た。

計算値 N:69.33%、P:30.66% 実験値 N:67.03%、P:28.92%

例38

ケリドニン 0.3 2 Mmol(120mg) 及びチオジピヌム 0.18 Mmol(70mg) をクロロホルム 12mlに溶かし、混合物を遠流冷却器付きフラスコ中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。乾燥した残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発物質を除去する。36mgの最終生成物を得た。

C92H108 N10P2 S2 O24ELT

計算値 C59.28%、H5.84%、N7.51% P3.32%、S3.4%

実験値 C59.02%、H5.79%、N7.27% P3.03%、S3.01%

6439

ケレリトリン120mg (0.33Mmol)及びチオジピ ヌム70mg (0.18Mmol)を用いて例5と同様に反応 を行う。49mgの最終生成物を得た。

C96H100 N10P2 S2 O20として

計算値 C62.66%、H5.47%、N7.61% P3.36%、S3.48%

実験値 C61.87%、H5.12%、N7.36% P3.04%、S3.17%

例40

サンギナリン120mg (0.34Mmol)及びチオジピ ヌム70mg (0.18Mmol)を用いて例5と同様に反応 を行う。31mgの最終生成物を得た。

-31-

P2. 97%

例43

ケレリトリン120mg (0.33 Mmol)及びベンゼテ ヒユム96mg (0.41 Mmol)を用いて例9と同様にし て反応を行う。42mgの最終生成物を得た。

C53H52N5 POIIとして、

計算値 N65.89%、H5.42%、N7.24% S3.20%

実験値 N64.71%、H5.09%、N6.92% P2.96%

例44

サンギナリン120mg (0.34Mmol)及びペンゼテ ヒユム96mg (0.41Mmol)を用いて例9と同様に反 応を行う。49mgの最終生成物を得た。

C51H74N5 P2 O11として

計算値 C63.53%、H7.73%、N7.26% P3.21%

実験値 C62.17%、H7.07%、N7.01% P2.99%

例45

クサノオウ(Chelidonium majus L) の全アルカロイド 170mg (0.48 Mmol) (平均分子量353) 及びベンゼテヒユム96mg (0.41 Mmol)を用いて例9と同様に反応を行う。21mgの最終生成物を得た。

計算値 N69.33%、P30.66%

C92H84N10P2 S2 O20ELT

計算値 C62.22%、H4.76%、N7.88% P3.48%、S3.61%

実験値 C62.02%、H4.71%、N7.80% P3.37%、S3.52%

641

クサノオウ(Chelidonium majus L) の全アルカロイド (平均分子量353) 160 mg (0.45 Mmol)及びチオジピヌム70 mgを用いて例5と同様に反応を行う。2 5 mgの最終生成物を得た。

計算値 N52.62%、P23.27%、

S24.09%

実験値 N50.16%、P20.97%、

S21.99%

例42

ケリドニン 0.3 2 Muolip及びベンゼテヒユム 9 8 mg (0.4 1 Muol)をクロロホルム 1 2 ml中に溶かし、虚流冷却器付きフラスコ中で 2 時間煮沸する。得られた生成物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。乾燥した残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発物質を除去する。3 7 mgの最終生成物を得た。

C51H56N5 PO13として、

計算値 N62.63%、H5.77%、N7.16% P3.16%

実験値 C62.12%、H5.69%、N6.98%

-32-

実験値 N67.49%、P28.87% 例46

ケリドニンの、107Mmol(40mg)及びトリアムシコン(1,2,4-トリアジリジノーベンゾキノン)0.086Mmol(20mg)をクロロホルム12ml中に溶かし、遠流冷却器付きフラスコ中で2時間煮沸する。得られた生成物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。乾燥した残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発物質を除去する。18mgの最終生成物を得た。

C72H76N6 O20として、

計算値 N64.27%、H5.69%、N6.24% 実験値 C64.20%、H5.65%、N6.10% 他の溶剤、例えばベンゼンを用いてもこの反応は実施で きる。

6447

ケレリトリン40mg (0.114Mmol)及びトリアムシコン20mg (0.086Mmol)を用いて例15と同様にして反応を実施する。こうして最終生成物16mgを得た

分析 C75H70N8 O17として

計算値 C67. 86%、H5. 31%、N6. 33% 実験値 C67. 12%、H5. 12%、N5. 98% 例48

サンギナリン40mg(0.114Mmol)及びトリアムシコン20mg(0.086Mmol)を用いて、例15と同

様に反応を実施する。こうして最終生成物17gを得た。

C72H58N6 O17として

計算値 C67.59%、H4.56%、N6.56% 実験値 C67.10%、H4.49%、N6.47% 例49

クサノオウの全アルカロイド (平均分子量353) 4 Ong (0.113Mmol)及びトリアムシコン20mg (0.086Mmol)を用いて、例15と同様に反応させる。こうして最終生成物18mgを得た。

分析

計算値 N:6.51% 実験値 N:6.12%

以下の実施例では、前記のように実施する。 反応成分及び分析結果だけを示す。

例50

ナルセイン C23H27NO8 150mg チオテーパ C6 H12N3 PS 45mg クロロホルム 12mg

3 モルのC23H27NO3 ・3H2 O+1 モルのC6 H12 N3 PS=C75H111 N6 O33PSとして、

計算値 C53.37%、H6.62%、N4.97% P1.83%、S1.89%

実験値

C H N P S

-35-

分折結果

実験値 C70.21、H5.67、N13.64 例53-(b)

7 mg (0.021 Mmol)のスチロピン、15 mg (0.079 Mmol)のチオテーパを原料とし溶剤としてクロロホルムを使用し例1同様に反応を行う。黄白色の生成物が得られる。

実験値 C56.17、H5.52、N10.98% 例54

7 mg (0.067 Mmol)ケリジメリン、15 mg (0.079 Mmol)チオテーパを用いて例1同様の反応を行う。 有機溶剤としてクロロホルムを使用する。

分析結果

分析値 C56. 18、H4. 54; N6. 83% 例55

200mg (1.029 Mmol)のカフェイン、45mg (0.237 Mmol)のチオ燐酸トリエチレンイミドを7mlのクロロホルム中で4時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗い、白色結晶としてチオ燐酸トリー (Nーカフェインエチルアミド) 190mgが得られる。

融点110~112°C カフェイン:チオ燐酸トリエチレンイミド=3:1。

分析 C30H42N15PSO6

計算值 C46.68、H5.48、N27.22、

53.78 %. 5.70 %. 4.00 %. 2.35 %. 2.7 %

53.31 %, 6.60 %, 4.81 %, 1.57 %

57.39 %, 5.88 %, 3.78 %, 3.49 %

例51

250mgのピロカルピン、C11H16N2 O2 、45mg のチオテーパC6 H12N6 PS、10mlクロロホルム 分析 3モルC11H16N2 O2 +1モルC6 H12N3 P

S=C39H50N9 C6 PSとして

%, P1. 54%

C57. 55%, H7. 43%, N15. 48%; P3. 80%, S3. 93%

実験値 C57.48%、H7.39%、N15.12 %、P3.74%、S3.8%

C55. 86%, H7. 50%, N13. 35

例52

180mgのスコポラミンHBr C17H22BrNO4 45mgチオテーバC6 H12N3 PS、12mlクロロホルム

分析結果

実験値 C37.26、H5.05、N5.81、 P3.15

6153

9mg (0.036 Mmol)エリプチシン、15ml (0.079 Mmol)チオテーパ、例1と同じ様に反応を行う。溶剤としてはクロロホルムを用いる。

-36-

P4.01、S4.15 実験値 C47.37、H5.44、N27.25、

P4. 02, S4. 15

例56

100mg(0.164Mmol)レセルピンと90mg(0.475Mmol)のチオ燐酸トリエチレンイミドとを5mlのクロロホルム中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色、溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗い、ベンゾールで再結晶する。融点110~112°C。

レセルピン対チオ燐酸トリエチレンイミド2:1 触点 110~120°C

分析結果C72H82N7 PSO18として

計算値 C61.48、H6.59、N6.97 P2.2、S2.27

実験値 C59.89、H6.62、N6.82、 P2.21、S2.26

例57

14 mg (0.041 Mmol)コプチジン (融点300°C) 及び45 mg (0.237 Mmol)チオ燐酸トリエチレンイミドとを5 mlのベンゾール中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗う。12 mgのチオ燐酸ージー (エチレンイミド) -N-コプチジンエチレンイミドが淡灰色生成物として得られる。融点44~45°C

1

分析 C25H27N4 PO5 Sとして

計算値 C57.02、H5.16、N10.64、 P5.88、S6.08

実験値 C55.94、H5.12、N11.10、 P5.89、S6.10

9158

200mgケリドニンHCL、1mlPOCL3の混合物を2ヶ月間放置、目的物をエーテルから再結晶する。

融点115~120°C

分析結果

実験値 C29.75、H4.41、N1.69 例59

100mgケリドニンHCL と1mlPOCL3の混合物を 2ヶ月間放置する。融点 60~62° Cの目的物が得 られる。融点60~62° C

実験値 C18.12、H4.24、N1.01

場合により自体制癌剤作用を有するアルカロイド化合物は、その他の制癌剤又は別の窒素含有有機化合物と反応させて、得られた生成物を医薬として使用出来る塩にすることができる。

アルカロイドとしては下記のものが例示できる。 ビス ベンジルイソキノリンーアルカロイド、アポルフインー ベンジルイソキノリンーアルカロイド、イボガーアルカ ロイド、インドールーインドリンーアルカロイド、トロ

-39-

P2.76

実験値 C55.11、H6.51、N2.74、 P2.74

1 モルのピンカロイコブラスチンを n ーモルのチオ燐酸 アミドと反応させ (n=1, 2, 3, 4) ベンゾールから再結晶させる。 融点 155~156°C 分析結果

実験値 C58.36、H6.62、N7.37 例61

70 mgのクリンと45 mgのチオ燐酸アミドとを12 mlのクロロホルムに溶かし混合物を遠流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。次いで混合物を活性炭で脱色し熱時濾過し溶剤をとばす。乾燥した残を注意深くエーテルを洗い、未反応のチオテーバを除去する。エーテルを傾斜し残渣を溶かし結晶する。(再結品)

22mgのチオ燐酸ートリー (N-クリン) - エチルア ミドが白色帯結晶物質として得られる。収率19.13 重量% 融点 165~172°C

ベンゾールに溶解するもの

分析結果 CIII H126 N9 O18PSとして

計算値 C69.36、H6.38、N6.38、

P1. 57, S1. 62%

実験値 C68.96、H6.34、N6.27、

P1. 79. S1. 63%

クロロホルム溶解 融点 220~231°C

ポロンーアルカロイド、イソキノリンーアルカロイド、インドールーイソキノリンーアルカロイド、インドールーアルカロイド、キノリンーインドリジンーアルカロイド、ピロリン一アルカロイド、ピロリンジンーアルカロイド、アクリジンーアルカロイド、フェナントロインドリジジンーアルカロイド、イミダゾールーアルカロイド、キノリジジンーアルカロイド、キナゾロンーアルカロイド、ベンザゼピンーアルカロイド、ステロイドーアルカロイド、脂肪族ジアミノアミド及びその他のアルカロイド

例60

20mgビンカロイをブラスチンサルフェート(ビンブラスサルフェート)及び45mgのチオ燐酸アミド(チオテーパ)を7mlのクロロホルムに溶かし混合物を遠流冷却器を有するコルベン中に2時間煮沸する。次いで混合物を熱い中に濾過しクロロホルムが完全にとぶまで放置する。乾燥した残渣を注意深くエーテルで洗う。この残渣を1mlのクロロホルムに溶かし、エーテルを少しづつ加えて結晶を析出させる。この結晶を延過しベンゾールとエーテルとで注意深く洗う。こうして12mgの白色結晶性の目的物が得られる。収率18.48重量%320~330°Cで着色と分解が起こる。

融点 245~250°C 分析結果 C52H74N7 O14PS2 として 計算値 C55.8、H6.66、N8.76、

-40-

265~272° C

実験値 C64.28、H6.16、N6.77、 P2.39、S2.41、CL1.30% 2.42

エーテル溶解性 融点 255~262°C 実験値 C56.22、H6.31、N10.63 メタノール+アルコール溶解 融点256~260°C 実験値 C56.59、H5.77、N7.48 不溶性物 融点 260~275°C 実験値 C57.27、H5.83、N7.74%

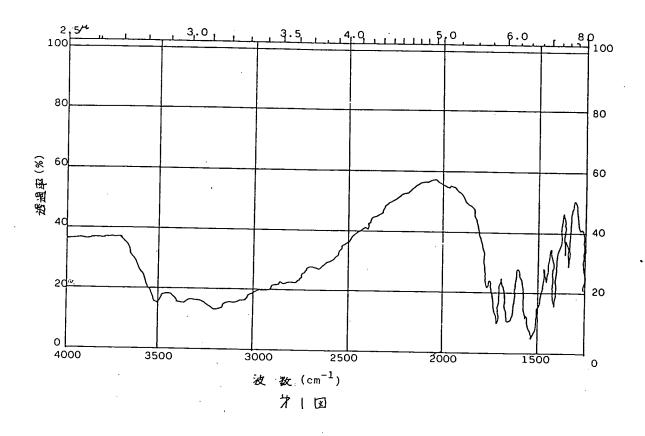
実験値 C54.07、H5.54、N6.91、 P3.47、S3.36、CL1.73% 3.35

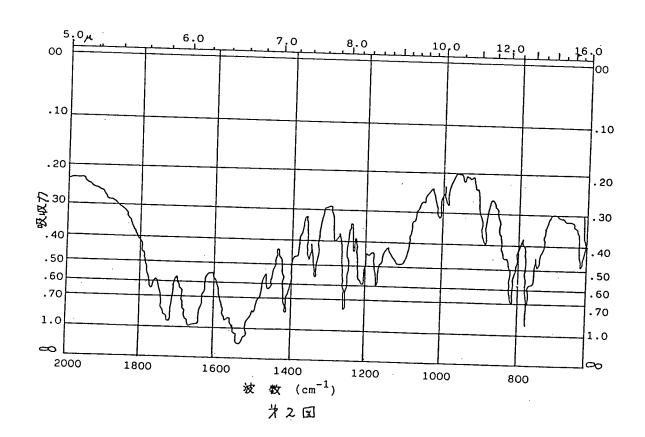
4. 図面の簡単な説明

アルコール溶解 融点

第1図と第2図は実施例15で得られた生成物の物理 的性質を示す説明図である。

八代理人 弁理士 砂川 五郎





手続補正醬(方式)

昭和62年5月12日

特許庁長官 黒田 明雄殿

- 事件の表示
 昭和61年特許願第252786号
- 発明の名称
 新規制癌剤の製法
- 3. 補正をする者

事件との関係:特許出願人

住所 オーストリア国 1160 ウイーン アルネトガッセ 70/6

氏名 パシリイ・ノビシキー

4. 代理人

住所 東京都渋谷区神宮前2-2-39-417

氏名 弁理士(6334)砂川 五郎

補正命令の日付(発送日)
 昭和62年3月31日(62年4月28日)

6. 補正の対象 明細書

7. 補正の内容

明細書の浄書・別紙のとおり(内容に変更なし)





